

证 明

本证明之附件是向本局提交的下列专利申请副本

申 请 日： 2003. 11. 28

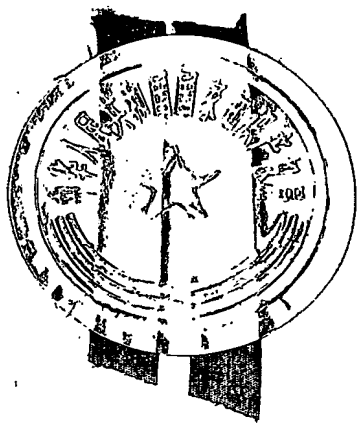
申 请 号： 2003101089796

申 请 类 别： 发明

发明创造名称： 耐 β - 内酰胺酶的头孢菌素酯化合物及其盐

申 请 人： 浙江永宁制药厂

发明人或设计人： 叶凤起、方善综、陆修伟



中华人民共和国
国家知识产权局局长

王景川

2004 年 12 月 8 日

权利要求书

1、一种耐 β -内酰胺酶的头孢菌素酯化合物，其特征在于该化合物的结构式由舒巴坦卤甲酯的甲酯残基与半合成头孢菌素或其盐的羧基残基相连接构成。

2、如权利要求1所述的化合物，其特征在于该半合成头孢菌素的盐是指其无机盐或有机碱盐。

3、如权利要求2所述的化合物，其特征在于该无机盐为钠盐、钾盐、镁盐或钙盐；该有机碱盐为三乙胺盐、三丁胺盐、1,8-二氮杂环[5, 4, 0]十一烷-7-烯盐、二环己基胺盐或四丁铵盐。

4、如权利要求1-3任一权利要求所述的化合物，其特征在于该半合成头孢菌素是指头孢他美、头孢呋辛、头孢拉定、头孢氨苄、头孢克罗或头孢羟氨苄。

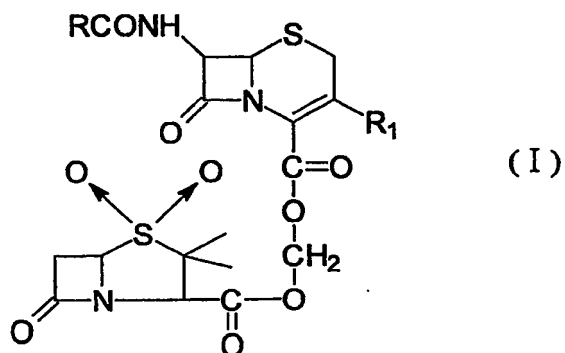
5、如权利要求1所述的化合物，其特征在于该舒巴坦卤甲酯为舒巴坦溴甲酯或舒巴坦碘甲酯。

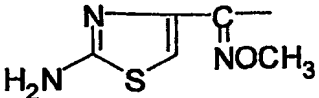
6、一种如权利要求1所述的化合物的药用盐。

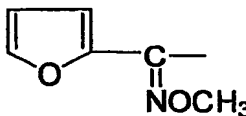
7、如权利要求6所述的化合物的药用盐，其特征在于该药用盐是指无机盐或有机酸盐。

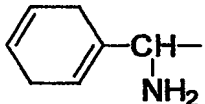
8、如权利要求7所述的化合物药用盐，其特征在于所述的无机盐或有机酸盐是指盐酸盐、硫酸盐、对甲苯磺酸盐、酒石酸盐、马来酸盐和乳酸盐。

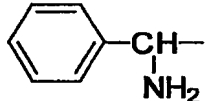
9、如权利要求1或6所述的化合物或其药用盐，其特征在于该化合物具有下列通式(I)：

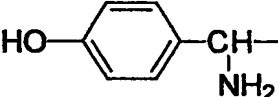


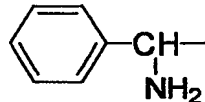
其中 R 为  时, R₁ 为 —CH₃ (YR-1),

R 为  时, R₁ 为 —OC(=O)NH₂ (YR-2),

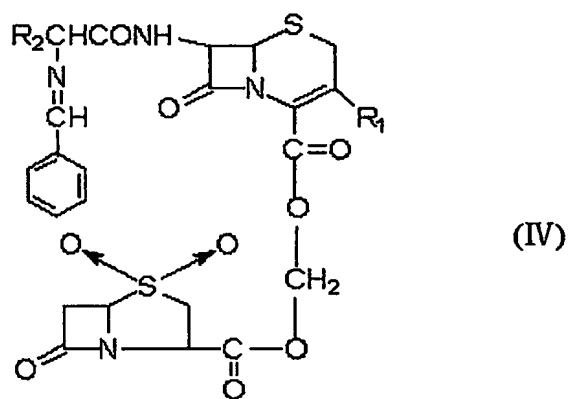
R 为  时, R₁ 为 —CH₃ (YR-3),

R 为  时, R₁ 为 —CH₃ (YR-4),

R 为  时, R₁ 为 —CH₃ (YR-5),

R 为  时, R₁ 为 —Cl (YR-6)。

10、一种具有下列通式 (IV) 的化合物中间体:



11、如权利要求 1 或 6 所述的化合物或其药用盐在制备抗生素中的应用。

说明书

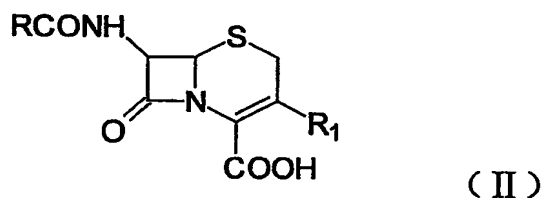
耐 β - 内酰胺酶的头孢菌素酯化合物及其盐

技术领域

本发明涉及一系列耐 β - 内酰胺酶的头孢菌素酯化合物及其盐, 以及它们在制备抗生素中的应用。

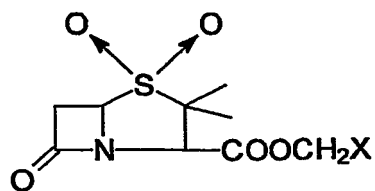
背景技术

具有下列通式 (II) 的化合物均为已知半合成头孢菌素, 例如:



头孢他美(cefetamet, CAS 登记号: 65052-63-3), 头孢呋辛(cefuroxime, CAS 登记号: 55268-75-2); 头孢拉定(cefradine, CAS 登记号: 38821-53-3); 头孢氨苄(cefalexin, CAS 登记号: 15686-71-2); 头孢克罗(cefaclor, CAS 登记号: 53994-73-3) 和头孢羟氨苄(cefadroxil, 登记号: 50370-12-2)。其中头孢他美的(2,2-二甲基-1-氧代而氧)甲酯(cefetamet pivoxil, CAS 登记号 65243-33-6) 和头孢呋辛的 1-(乙酰氧)乙酯(cefuroxime axetil, CAS 登记号 64544-07-6) 和上述另四个头孢菌素都是已用于临床的口服抗生素。

具有下列通式 (III) 的化合物是:



(III)

舒巴坦 (sulbactam, CAS 登记号 68373-14-8) 卤甲酯, 舒巴坦是一个 β -内酰胺酶抑制剂, 对金葡菌和多种革兰氏阴性菌产生的 β -内酰胺酶有很强不可逆的抑制作用。2 μ g/ml 浓度对 II、III、IV、V 型 β -内酰胺酶的抑制作用极强。青霉素和头孢菌素类抗生素与其合用能产生协同现象, 目前临床中已使用氨苄西林, 头孢哌酮、头孢噻肟, 头孢曲松与其钠盐的混合注射剂, 可防止这些抗生素被 β -内酰胺酶水解而失去抗菌活性, 降低了这些抗生素对某些因产酶而引起的耐药细菌的最小抑制浓度。

化合物(III)与氨苄西林经化学合成的双酯—舒他西林(Sultamicillin, CAS 登记号 76497-13-7)是一个已在临床中广泛使用的口服抗菌剂, 口服后可被肠壁的酯酶水解成氨苄西林和舒巴坦, 达到舒巴坦和氨苄西林混合注射剂相同的疗效。但目前尚未有将化合物(III)与头孢菌素经化学合成, 并制备可口服耐 β -内酰胺酶抗生素的化合物。

发明内容

本发明的目的为解决上述课题, 提供一种耐 β -内酰胺酶的头孢菌素酯化合物及其盐。

本发明的目的是通过以下技术方案来实现的:

一种耐 β -内酰胺酶的头孢菌素酯化合物, 其特征在于该化合物的结构式由舒巴坦卤甲酯的甲酯残基与半合成头孢菌素或其盐的羧基残基相连接构成。

其中, 该半合成头孢菌素的盐是指其无机盐或有机碱盐。

该无机盐可为钠盐、钾盐、镁盐或钙盐；该有机碱盐可为三乙胺盐、三丁胺盐、1,8-二氮杂环[5, 4, 0]十一烷-7-烯盐、二环己基胺盐或四丁铵盐。

该半合成头孢菌素选自头孢他美、头孢呋辛、头孢拉定、头孢氨苄、头孢克罗或头孢羟氨苄。

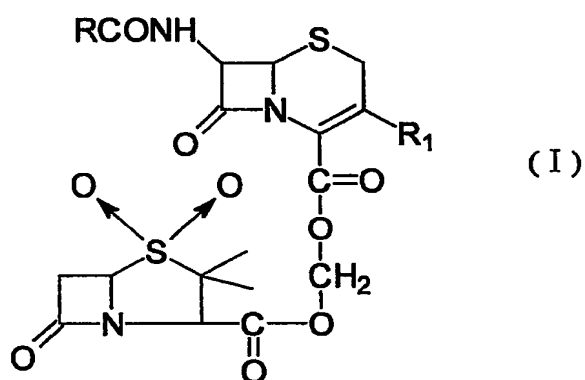
而该舒巴坦卤甲酯可以是舒巴坦溴甲酯或舒巴坦碘甲酯。

本发明还提供上述化合物的药用盐。

其中，该药用盐是指无机盐或有机酸盐。

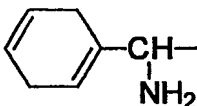
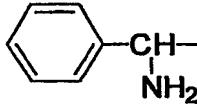
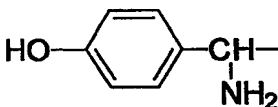
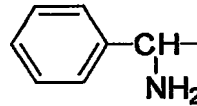
所述的无机盐或有机酸盐可以是盐酸盐、硫酸盐、对甲苯磺酸盐、酒石酸盐、马来酸盐和乳酸盐。

本发明的化合物或其药用盐，其特征在于该化合物具有下列通式 (I)：



其中 R、R₁ 具体见下表所示：

化合物 (I) 代号	化合物 (II)		
	序号	R	R ₁
YR-1	II-1		—CH ₃
YR-2	II-2		—OC(=O)NH ₂

YR-3	II-3		—CH ₃
YR-4	II-4		—CH ₃
YR-5	II-5		—CH ₃
YR-6	II-6		—Cl

该系列化合物（I）的化学名称分别为：

YR-1: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[(2-氨基-4-噻唑基) (甲氧亚胺) 乙酰基]氨基]-3-甲基-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羧酰]氧]甲酯及其盐。

YR-2: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[(2-呋喃 (甲氧亚胺) 乙酰基) 氨基]-3-[[(氨基羧酰基) 氧]甲基]-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羧酰]氧]甲酯及其盐。

YR-3: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[氨基-1, 4-环己二烯-1-基-乙酰基]氨基], 3-甲基-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羧酰]氧]甲酯及其盐。

YR-4: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[氨基

苯乙酰]氨基], 3-甲基-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羰酰]氧]甲酯及其盐。

YR-5: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[氨基(4-羟基苯基)-乙酰基]氨基]-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羰酰]氧]甲酯及其盐。

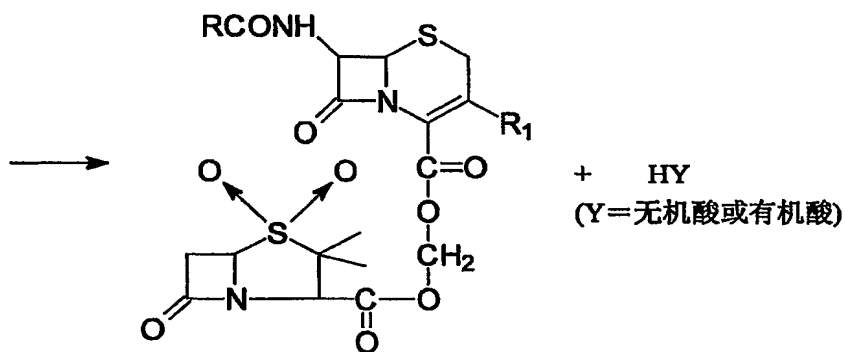
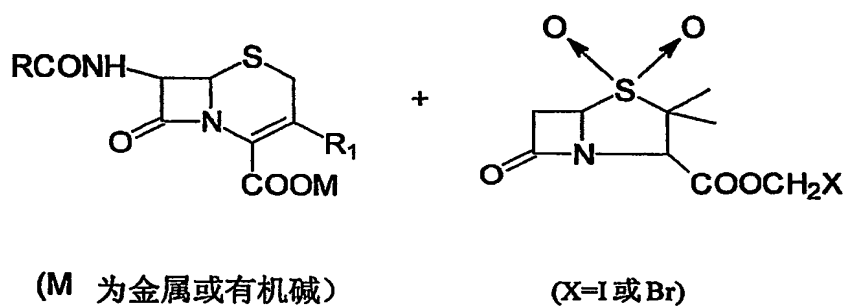
YR-6: 5-硫杂-1-氮杂双环[4,2,0]辛烷-2-烯-2-羧酸, 7-[[氨基苯乙酰]氨基], 3-氯-8-氧代-, [[3, 3-二甲基-4, 4-二氧-7-氧代-4-硫杂-1-氮杂双环[3, 2, 0]庚烷-2-基]羰酰]氧]甲酯及其盐。

本发明的化合物及其盐与舒他西林具有相同的体内代谢特征, 口服后可被肠壁酯酶水解成头孢菌素和舒巴坦, 在体内的协同作用可弥补这些头孢菌素被某些细菌产生的 β -内酰胺酶水解的不足, 使因产酶而对这些头孢菌素耐药的某些细菌的最低抑制浓度降到敏感范围之内。

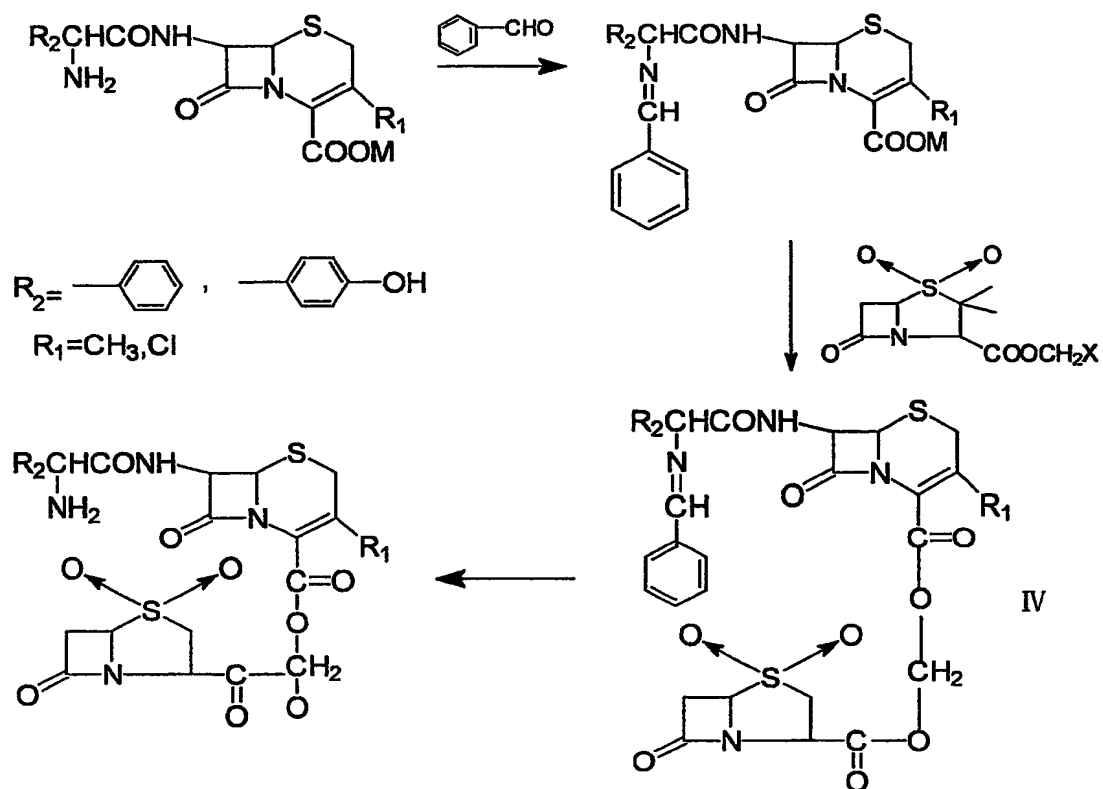
其可用化合物(II)、(III)经酯化反应合成。化合物(II)是已被广泛应用临床的头孢类抗生素, 化合物(III)可参考 Vytaitas J.Jasys 等 1984 年 <USP4,444,686>和姜乃才等<医药工业, 1985, 16(8), 346-9>等报导的方法合成。

本发明的化合物, 可用二种方法合成:

方法 1 (适用 YR1-6 的合成)



方法 2 (适用于 YR3-6 的合成)



方法 1:

使用方法 1 合成化合物 (I) 应使用化合物 (II) 的盐, 如钠盐、钾盐、镁盐、钙盐或三乙胺盐、三丁胺盐、1,8-二氮杂环[5, 4, 0]十一烷-7-烯 (DBU) 盐、二环己基胺盐、四丁铵盐。实施例介绍的是其钠盐、钾盐、三丁胺盐和 DBU 盐。

合成化合物 (I), 使用的化合物 (II) 和 (III) 的克分子比可从 1:0.9~1:1.5, 其中 1:0.98~1:1 为最佳。二者反应可在 -15℃~30℃ 中进行, 反应时间一般在 30 分钟至 15 小时, 反应过程中加入 18 冠醚-6、16 冠醚-4、12 冠醚-2、四丁基硫酸氢铵、四丁基溴化铵等有利于反应进行。

反应溶剂可使用卤代烷, 如二氯甲烷、三氯甲烷、二氯乙烷等或使用酮类, 如丙酮、环丁酮、环乙酮、甲基异丁基酮等, 也可使用极性非质子溶剂, 如二甲基乙酰胺、二甲基甲酰胺、二甲基亚砜等, 实施例介绍中是经二甲基乙酰胺和二甲基甲酰胺为溶剂的反应方法。本发明化合物及其盐均可制备口服的抗菌剂, 本发明的化合物可制成多种无机盐和有机酸盐, 如盐酸盐、硫酸盐、对甲苯磺酸盐、酒石酸盐、马来酸盐和乳酸盐。实施例介绍了本发明化合物中的对甲苯磺酸盐和盐酸等盐的制备方法。

方法 2:

方法 2 适用于 YR3-6 的合成, 其特点是将化合物 (II), 和苯甲醛在极性非质子溶剂如: 二甲基甲酰胺、二甲基乙酰胺等或低级醇如: 甲醇、乙醇等中反应, 保护侧链上的 α -氨基, 形成薛夫碱, 再用方法 1 合成中间体——化合物 (IV), 最后用吉拉德 (Grignard) 试剂, 脱保护基制得化合物 I (YR3-6) 及其盐。

具体实施方式

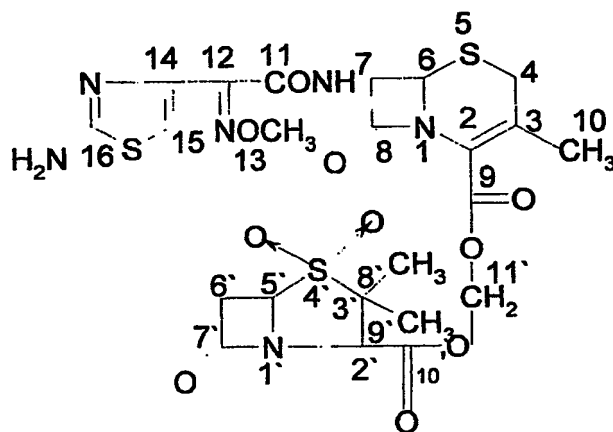
实施例一：

将化合物 (II-1) 钾盐 11.0 克(0.025 摩尔)悬浮在二甲基乙酰胺 100 毫升中，搅拌下均匀后加入 18 冠醚-6 0.5g 使其全溶，然后将溶液冷至 0℃，加入化合物 (III) (X=I) 9.4 克(0.025 摩尔)，在 0℃搅拌 30 分钟，用薄层层析*控制反应。当原料斑点消失后在反应液中加入乙酸乙酯 200 毫升和水 200 毫升，充分搅拌后分层，分出水层，用乙酸乙酯 200 毫升萃取，合并乙酸乙酯层依次用 150 毫升水加 5 毫升碳酸氢钠饱和水溶液的混合液及饱和氯化钠水溶液洗后，再用活性碳和无水硫酸镁脱色、脱水。减压蒸去乙酸乙酯所得的油状物加入异丙醇 200 毫升，在室温搅拌 1 小时，析出白色沉淀过滤，滤饼用少量异丙醇顶洗，室温真空干燥，得 12.9 克白色的化合物 YR-1，收率 80%。高压液相测定纯度为 98.5%。

*硅胶板 HSGF254，展开剂 异丙醇：醋酸乙酯(2：1)

化合物 (YR-1) $R_f=0.8$

在化合物 (I) 经 IR 和 ^1H NMR 确认：



IR (溴化钾压片)

吸收峰(cm^{-1})	强度	基团类型
3454.53	宽 s	$-\text{NH}_2$
1784.53	宽 s	β - 内酰胺
1734.4	宽 s	$-\text{COOR}$
1677.3	s	$-\text{CONH}-$
1623.31	s	$-\text{C}=\text{C}-$
1536.83	s	$-\text{C}=\text{N}-$
1320.76, 1120.38	s	$-\text{C}-\text{O}-\text{C}-$

 ^1H NMR(DMSO d_6)

化学位移(ν)	归属
9.6004(d, 1H, $J=8.4 \text{ Hz}$)	$-\text{CONH}$
7.2335(宽 s, 2H)	$-\text{NH}_2$
6.7512(s, 1H)	$\text{C}_{15}-\text{H}$
5.9545(Abq, 2H, $J=6 \text{ Hz}$)	$\text{C}_{11}-\text{H}$
5.7445(dd, 1H, $J=5 \text{ Hz}, 8 \text{ Hz}$)	C_7-H
5.1903(m, 1H)	C_5-H
5.1518(d, 1H, $J=5 \text{ Hz}$)	C_6-H
4.5297(s, 1H)	C_2-H
3.8352(s, 3H)	$\text{C}_{13}-\text{H}$
3.6755(m, 2H)	C_6-H

3.6238,3.4619(ABq,2H,J=18.5Hz)	C ₄ -H
2.1007(s,3H)	C ₁₀ -H
1.4820(s,3H)	C ₈ 或 C ₉ -H
1.3765(s,3H)	C ₈ 或 C ₉ -H

实施例二：

DBU 4.6 克(0.03 摩尔)溶于二甲基甲酰胺 200 毫升，搅拌冷至 0℃，加入化合物 (II-1) 13.1 克(0.03 摩尔)和化合物(III) (X=I) 11.2 克(0.03 摩尔)，加毕在 0℃以下反应半小时，用薄层层析跟踪反应至原料斑点消失。反应结束后，用实施例一同样的方法处理反应液，得化合物 YR-1 15.4g，收率 80%。高压液相测定纯度为 98.2%。产物的 IR 和 ¹H NMR 分析结果与实施例一产物一致。

实施例三：

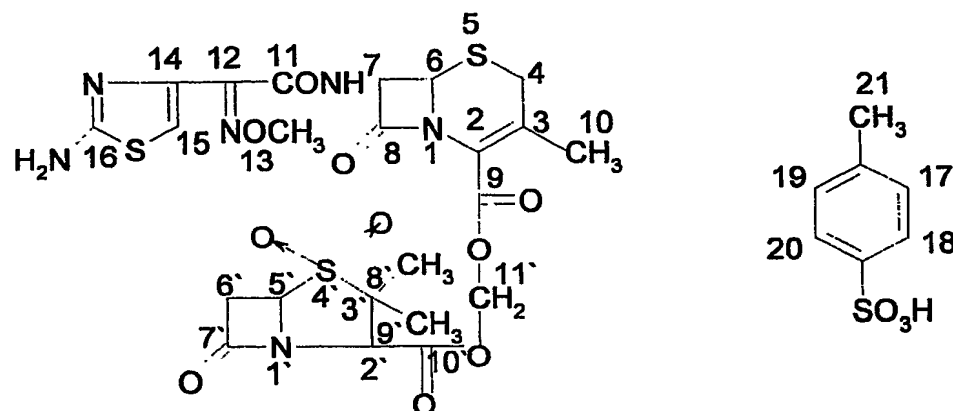
化合物 (II-1) 钾盐 11.0 克(0.025 摩尔) 悬浮于二甲基乙酰胺 150 毫升，搅拌控制 20℃~25℃，加入四丁基硫酸氢铵 2.1g(0.006 摩尔)和化合物 (III) (X=I) 9.4 克(0.025 摩尔)，同温度反应 4~6 小时，用薄层层析跟踪反应至原料斑点消失。反应结束后，用实施例一同样的方法处理反应液，得化合物 YR-1 13.7g，收率 85%。高压液相测定纯度为 98.7%。产物的 IR 和 ¹H NMR 分析结果与实施例一产物一致。

实施例四：

化合物 (YR-1) 6.45 克(0.01 摩尔)(由实施例二制得)室温条件下搅拌，溶于乙酸乙酯 65 毫升，然后加入对甲苯磺酸 2.1 克(0.012 摩尔)搅拌下慢慢析出固体，继续搅拌 3 小时，过滤，固体用少量乙酸乙酯洗涤，真空干燥得

7.2g 白色化合物 (YR-1) 的对甲苯磺酸盐, 收率 88%。高压液相测定纯度为 98.5%。

化合物 YR-1 对甲苯磺酸盐经 IR 和 ^1H NMR 确认



IR (溴化钾压片)

吸收率 cm^{-1}	强度	基团类型
3456	宽 s	$-\text{NH}_2$
1784.96	宽 s	β - 内酰胺
1675.89	s	1675.89
1638.61	s	$-\text{C}=\text{C}-$
1541.32	s	$-\text{C}=\text{N}-$
1321.64, 1121.9	s	$-\text{C}-\text{O}-\text{C}-$

^1H NMR (DMSO d_6)

化学位移(ν)	归属
7.7107 (d, 2H, J=8Hz)	$\text{C}_{18}-\text{H}$ $\text{C}_{20}-\text{H}$
7.2326 (d, 2H, J=8Hz)	$\text{C}_{17}-\text{H}$ $\text{C}_{19}-\text{H}$

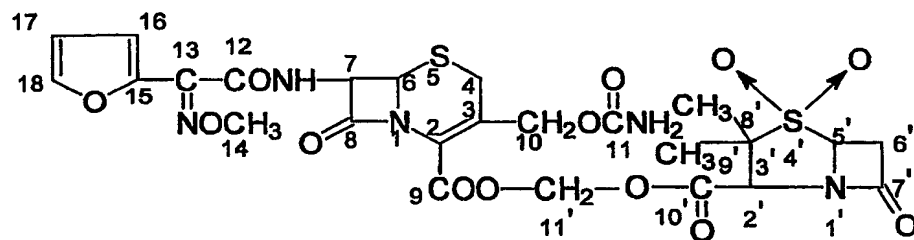
7.1304 (s,1H)	C ₁₅ -H
5.9820 (s,1H)	C ₁₁ '-H
5.7992 (d,1H,J=5Hz)	C ₇ -H
5.1806 (d,1H,J=5Hz)	C ₆ -H
4.9075 (m,1H)	C ₅ '-H
4.4946 (s,1H)	C ₂ '-H
4.0783 (s,3H)	C ₁₃ -H
3.9187 (m, 1H)	C ₆ '-H
3.5824 (m, 1H)	C ₆ '-H
3.6568,3.4267 (ABq,2H,J=18Hz)	C ₄ -H
2.3703 (s,3H)	C ₂₁ -H
2.1841 (s,3H)	C ₁₀ -H
1.5688 (s,3H)	C ₈ '或 C ₉ '-H
1.4591 (s,3H)	C ₈ '或 C ₉ '-H

实施例五：

将化合物（Ⅱ-2）钠盐 9.1 克（0.025 摩尔）悬浮在二甲基乙酰胺 100 毫升中，搅拌加入 0.5 克 18 冠醚-6，将混合物冷却到-15℃，加入化合物（Ⅲ）（X=I）9.4 克（0.025 摩尔），搅拌 3 小时。反应结束后，在反应液中加入乙酸乙酯 200 毫升和水 200 毫升，充分搅拌 1 分钟，静止分层，分出乙酸乙酯层，水层再用乙酸乙酯 200 毫升萃取，合并有机相，依次用稀碳酸氢钠水溶液 150 毫升、水 150 毫升和饱和食盐水 100ml 洗涤，再用活性炭脱色，无水硫酸镁脱水。减压蒸去乙酸乙酯得油状物，将油状物在异丙醇 200 毫升

中搅拌 30 分钟，过滤，用少量异丙醇洗涤，干燥后得 YR-2 白色固体 12.5 克，收率 85%。高压液相测定纯度为 97.8%。

化合物 YR-2 经 IR 和 ^1H NMR 确认



IR (溴化钾压片)

吸收峰 cm^{-1}	强度	基团类型
3485.34, 3376.65	宽 m	$\text{—}\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}\text{—NH}_2$
1790.33	宽 s	β - 内酰胺
1737.4	s	—COOR
1683.66	s	—CONH—
1599.48	m	—C=C—
1537.01	m	—C=N—
1324.65, 1120.67	s	—C—O—C—

^1H NMR ($\text{DMSO } d_6$)

化学位移(ν)	归属
9.8037 (d, 1H, $J=8\text{Hz}$)	CONH
7.8390 (宽 s, 1H)	$\text{C}_{18}\text{—H}$

6.6938 (d,1H,J=3Hz)	C ₁₆ -H
6.6364 (宽 s,1H)	C ₁₇ -H
6.5-6.8 (宽 s,2H)	$\text{—}\overset{\text{O}}{\parallel}\text{C-NH}_2$
6.0299, 5.9129 (ABq,2H,J=6Hz)	C _{11'} -H
5.8576 (dd,1H,J=5Hz,8 Hz)	C ₇ -H
5.2520 (1H,J=5Hz)	C ₆ -H
5.1829 (m,1H)	C ₅ '-H
4.8770, 4.6316 (ABq,2H,J=13Hz)	C ₁₀ -H
4.5329 (s,1H)	C ₂ '-H
3.8912 (s,3H)	C ₁₄ -H
3.6821 (m,2H)	C ₆ '-H
3.5571, 3.2685 (ABq,2H,J=18Hz)	C ₄ -H
1.4874 (s,3H)	C ₈ '或 C ₉ ' 甲基 H
1.3843 (s,3H)	C ₈ '或 C ₉ ' 甲基 H

实施例六:

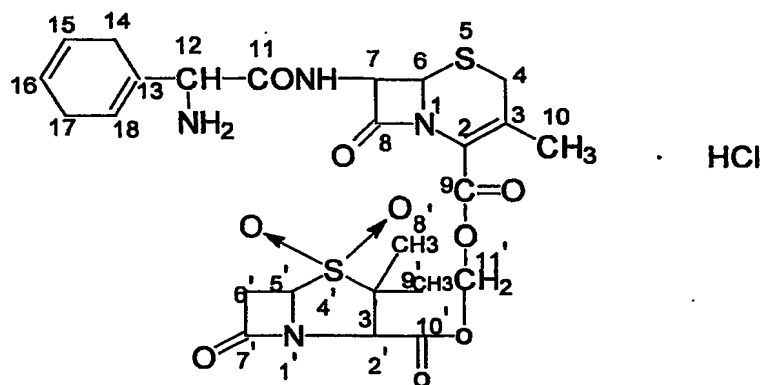
在二甲基乙酰胺 200 毫升中加入三丁胺 5.6 克 (0.03 摩尔), 搅拌均匀后加入化合物 (II-2) 8.6 克 (0.025 摩尔), 控制 20℃ 搅拌至全溶, 然后冷至 -15℃, 加入化合物 (III) (X=I) 9.4 克 (0.025 摩尔), -15℃ 搅拌 2 小时。其后按实施例五操作, 得 YR-2 12.1 克, 收率 82%。高压液相测定纯度为 98.2%。产品经 IR, ¹H NMR 测定结果与实施例五产物一致。

实施例七:

在二甲基乙酰胺 36.5 毫升中加入化合物(II-3)3.6 克 (0.01 摩尔), 搅拌

冷却到 -10°C ，滴加 DBU 1.53 克(0.01 摩尔)，成溶液，加入化合物(III)($\text{X}=\text{Br}$) 3.25 (0.01 摩尔)，搅拌反应 12 小时，在反应液中加入乙酸乙酯 100 毫升，3 %碳酸氢钠溶液 30 毫升和 15%氯化钠水溶液 50 毫升，搅拌 10 分钟，静止后，分出有机层，再用 15%氯化钠水溶液洗二次，每次 50 毫升。有机层用活性炭脱色，无水硫酸镁干燥后，冷到 0°C 通入干燥氯化氢气体至 pH 到 2.5，此时有大量固体析出，过滤，固体用乙酸乙酯洗 3 次，真空干燥后得 YR-3 盐酸盐 1.05 克，高压液相分析，纯度为 97%。

化合物 YR-3 盐酸盐经 IR 和 ^1H NMR 确认



IR (溴化钾压片)

吸收率 (cm^{-1})	强度	基团类型
3450, 3250, 2900	宽 m	$-\text{NH}_2$, $-\text{NH}$
1784.3	宽 s	β - 内酰胺与酯交叠
1697.12	m	$-\text{CONH}-$
1321.81, 1156.16	s	$-\text{C}-\text{O}-\text{C}-$

¹H NMR (DMSOd6)

化学位移(ν)	归属
9.4450 (d,1H,J=8Hz)	-CONH
8.4907 (宽 s,3H)	-NH ₃ ⁺
6.0133,5.9093 (ABq,2H,J=6Hz)	C ₁₁ '-H
5.9599 (宽 s,1H)	C ₁₄ -H
5.7245 (dd,1H,J=8 Hz)	C ₇ -H
5.6799 (m,2H)	C ₁₆ -H, C ₁₇ -H
5.1979 (dd,1H,J=4.6 Hz,1.6 Hz)	C ₅ '-H
5.1418 (d,1H,J=4.6Hz)	C ₆ -H
4.5294 (s,1H)	C ₂ '-H
4.3972 (宽 s,1H)	C ₁₂ -H
3.7418,3.6256 (m,2H)	C ₆ '-H
3.4201,3.3014 (ABq,2H,J=16Hz)	C ₄ -H
2.7197,2.5033 (m,4H)	C ₁₅ -H, C ₁₈ -H
2.0550 (s,3H)	C ₁₀ -H
1.4807 (s,3H)	C ₈ '-H 或 C ₉ '-H
1.3738 (s,3H)	C ₈ '-H 或 C ₉ '-H

实施例八:

在二甲基乙酰胺 36.5 毫升中加入化合物 (II-3) 3.6 克 (0.01 摩尔) 搅拌冷却到 -10℃, 滴加 DBU 1.53 克 (0.01 摩尔), 成澄清溶液, 加入化合物

(III) (X=I) 3.36 克(0.009 摩尔), 搅拌反应 12 小时, 在反应液中加入乙酸乙酯 100 毫升和 PH 值为 1 的盐酸溶液 150 毫升, 搅拌, 分层, 在水层中加入乙酸乙酯 100 毫升, 然后用饱和碳酸氢钠溶液, 调 PH 至 7.5, 分层, 有机层用 3% 的碳酸氢钠和 15% 的氯化钠混合液 50 毫升洗涤 3 次, 有机层用活性炭脱色, 无水硫酸镁干燥后, 过滤, 冷到 0℃ 通入干燥的氯化氢气体至 PH 到 2.5, 此时有大量固体析出, 过滤, 固体用乙酸乙酯洗 3 次, 真空干燥后得 YR-3 盐酸盐 0.9 克, 高压液相分析纯度为 94.5%, 产品经 IR 和 ^1H NMR 测定与实施例七产物一致。

实施例九:

在二甲基乙酰胺 36.5 毫升中加入化合物 (II-3) 3.6 克 (0.01 摩尔) 搅拌冷却到 -10℃ 滴加 DBU 1.53 克 (0.01 摩尔), 成澄清液, 加入化合物 (III) (X=I) 5.6 克 (0.015 摩尔) 搅拌反应 12 小时, 在反应液中加入乙酸乙酯 100 毫升和 PH 值为 1 的盐酸溶液 150 毫升, 搅拌分层, 在水层中加入乙酸乙酯 100 毫升, 然后用饱和碳酸氢钠溶液调 PH 至 7.5, 分层, 有机层用 3% 的碳酸氢钠溶液和 15% 的氯化钠混合液 50 毫升洗涤 3 次, 有机层用活性炭脱色, 无水硫酸镁干燥后, 过滤, 滤液冷却到 0℃, 通入干燥的氯化氢气体至 PH 到 2.5, 此时析出固体, 固体用乙酸乙酯洗 3 次, 真空干燥得 YR-3 盐酸盐 0.95 克, 高压液相分析纯度为 95.5%。产物经 IR 和 ^1H NMR 实施例七产物一致。

实施例十:

按实例七操作, 以 0.01 摩尔二环己基胺代替 DBU, 以 0.01 摩尔化合物 (III) (X=I) 代替溴甲酯, 反应时间为 1.5 小时, 得 YR-3 盐酸盐 1.15 克, 高压液相分析纯度为 96%, 产物经 IR 和 ^1H NMR 测定与实施例七相同。

实施例十一：

在二甲基乙酰胺 40 毫升中，加入化合物（II-3）钠盐 3.72 克（0.01 摩尔），搅拌冷却到 0℃，加入苯甲醛 1.062 克（0.01 摩尔），0℃反应 10 小时。将反应液冷却到 -20℃加入化合物（III）（X=I）3.73 克（0.01 摩尔），搅拌反应 3 小时。加入二氯甲烷 110 毫升，3%碳酸氢钠溶液 50 毫升，15%氯化钠水溶液 50 毫升，搅拌 10 分钟，静止分层，分出有机相，用 PH7.5 磷酸缓冲液 100 毫升洗二次，饱和氯化钠水溶液 100 毫升洗二次。分出的有机相用活性炭和无水硫酸镁脱色，脱水，真空浓缩得油状物，加入 50ml 乙醚搅拌

得化合物IV $(R_1 = \text{C}_6\text{H}_5, R_2 = -\text{CH}_3)$ 白色结晶 6.12 克。

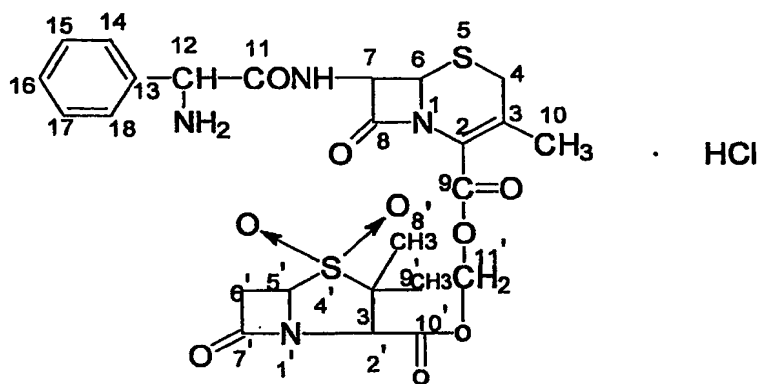
对甲苯磺酸 2.1 克和吉拉德试剂 2.1 克溶于甲醇 10 毫升在室温下加入 4.78 克（0.01 摩尔）上述产物，搅拌 30 分钟，减压蒸出甲醇，残留物加入二氯甲烷 30 毫升，pH 7.5 磷酸缓冲液 30 毫升，搅拌 10 分钟，静止分层，分出水层，用二氯甲烷 25 毫升×3 次蒸取。合并有机层，用饱和氯化钠水溶液洗涤二次，分去水层，有机相用无水硫酸钠干燥，冷却到 0℃通入干燥氯化氢气体至 PH 到 2.0，过滤收集固体，用少量二氯甲烷洗 3 次，真空干燥得 YR-3 盐酸盐 3.8 克。高压液相分析纯度为 96.5%，产物经 IR 和 ^1H NMR 测定与实施例七相同。

实施例十二：

在二甲基乙酰胺 42ml 中加入化合物（II-4）3.65 克（0.01 摩尔），搅拌冷却到 -15℃，滴加 DBU1.53 克（0.01 摩尔），加毕搅拌半小时，同温度加入化合物III（X=Br）3.25 克（0.01 摩尔），搅拌反应 13 小时，加入二氯甲烷 100 毫升，pH7.5 磷酸缓冲液 100 毫升，搅拌 10 分钟，静止分层。有机相

依次用 pH7.5 磷酸缓冲液 50 毫升×2 次, 饱和氯化钠水溶液 50 毫升×2 次洗涤, 再用活性炭脱色, 无水硫酸镁干燥后, 将处理后的有机相冷却到 0℃, 通入干燥氯化氢气体至 pH2.0, 过滤, 收集固体, 用二氯甲烷洗 3 次, 真空干燥, 得 YR-4 盐酸盐 1.8 克, 高压液相层析测定纯度为 97.2%。

化合物 YR-4 盐酸盐结构经 IR 和 ^1H NMR 测定确认



IR (溴化钾压片)

吸收率 (cm^{-1})	强度	基团类型
3450, 3250, 2930.55	宽 m	$-\text{NH}_2$, $-\text{NH}$
1784.63	宽 s	β - 内酰胺与酯交叠
1697.07	m	$-\text{CONH}-$
1321.36, 1156.95	s	$-\text{C}-\text{O}-\text{C}-$


^1H NMR (DMSO-d₆)

化学位移 (ν)	归属
9.5752 (d, 1H, $J=8\text{Hz}$)	$-\text{CONH}-$
8.8117 (s, 3H)	NH_3^+
7.5479—7.4162 (m, 5H)	$\text{C}_{14}, 15, 16, 17, 18-\text{H}$

6.0003, 5.8978 (ABq, 2H, J=6Hz)	C ₁₁ -H
5.7593 (dd, 1H, J=8 Hz)	C ₇ -H
5.1956 (dd, 1H, J=4.5 Hz, 1.5 Hz)	C ₅ -H
5.0472 (s, 1H)	C ₁₂ -H
5.0394 (d, 1H, J=4.7Hz)	C ₆ -H
4.5245 (s, 1H)	C ₂ -H
3.7049 (dd, 1H, J=15 Hz, 4.5Hz)	C ₆ -H
3.3689 (dd, 1H, J=15 Hz, 1.5Hz)	C ₆ -H
3.5419, 3.2743 (ABq, 2H, J=18Hz)	C ₄ -H
2.0154 (s, 3H)	C ₁₀ -H
1.4477 (s, 3H)	C ₈ 或 C ₉ -H
1.3674 (s, 3H)	C ₈ 或 C ₉ -H

实施例十三:

在二甲基甲酰胺 50 毫升中加入化合物(II-4)钾盐 4.03 克(0.01 摩尔), 搅拌冷却到 0℃, 加入苯甲醛 1.062 克(0.01 摩尔), 0℃-5℃反应 8 小时, 将反应液冷却到-15℃, 加入化合物(III)(X=I) 3.37 克(0.01 摩尔), 搅拌反应 2 小时。其余的反应操作按实施例九, 得中间产物化合物(IV)

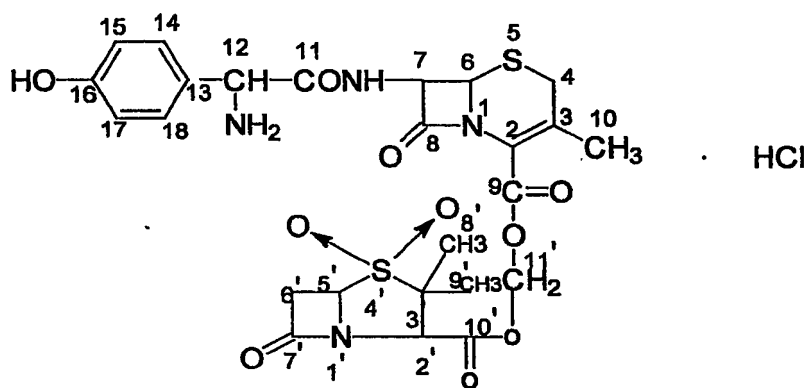
(R₁= R₂=-CH₃) 白色结晶 6.05 克。最终得 YR-4 盐酸盐 3.65 克。高压液相分析纯度 95.6%, 产物经 IR 和 ¹H NMR 测定与实施例十相同。

实施例十四:

化合物(II-5) 3.65 克(0.01 摩尔)悬浮在二甲基甲酰胺 37 毫升中, 冷却到-20℃, 加入 DBU 1.51 克(0.01 摩尔)搅拌溶解后, 加入化合物(III)

(X=I) 3.73 克 (0.01 摩尔) 搅拌 30 分钟。在反应液中加入醋酸乙酯 37 毫升和含 15%氯化钠和 5%碳酸氢钠的水溶液 80 毫升, 搅拌 10 分钟, 分层, 分出有机层用上述盐的混合物水溶液洗涤二次后用无水硫酸镁干燥, 过滤, 滤液通入干燥氯化氢气体至 PH 2-3, 结晶析出后, 继续搅拌 10 分钟, 过滤, 用少量醋酸乙酯洗涤, 真空干燥, 到得 3.7 克 YR-5 盐酸盐白色结晶, HPLC 测定纯度为 95.6%。

化合物 YR-5 盐酸盐经 IR 和 ^1H NMR 确认



IR (溴化钾压片)

吸收率 (cm^{-1})	强度	基团类型
3400, 3200, 2900	宽 m	$-\text{NH}_2$, $-\text{NH}$, $-\text{OH}$
1779.61	宽 s	β - 内酰胺与酯交叠
1693.71	m	$-\text{CONH}-$
1320.64, 1183.04	s	$-\text{C}-\text{O}-\text{C}-$

^1H NMR (DMSO-d_6)

化学位移 (ν)	归属
9.1868 (s, 1H)	$-\text{OH}$

9.4460 (d,1H,J=8Hz)	-CONH-
8.6479 (s,3H)	NH ₃ ⁺
7.2958 (d,2H,J=8.5Hz)	C ₁₄ ,C ₁₈ -H
6.7917 (d,2H,J=8.5Hz)	C ₁₅ ,C ₁₇ -H
5.9990, 5.8974 (ABq,2H,J=6Hz)	C ₁₁ '-H
5.7392 (dd,1H,J=8 Hz,4.5Hz)	C ₇ -H
5.1907 (d,1H,J=4.0Hz)	C ₅ '-H
5.0478 (d,1H,J=4.5Hz)	C ₆ -H
4.9200 (宽 s ,1H)	C ₁₂ -H
4.5206 (s,1H)	C ₂ '-H
3.6997 (dd,1H,J=16.5Hz,4.0Hz)	C ₆ '-H
3.3881 (dd,1H,J=16.5Hz,)	C ₆ '-H
3.5535, 3.2734 (ABq,2H,J=18Hz)	C ₄ -H
2.0171 (s,3H)	C ₁₀ -H
1.4759 (s,3H)	C ₈ 或 C ₉ '-H
1.3674 (s,3H)	C ₈ 或 C ₉ '-H

实施例十五：

化合物 (II-5) 钾盐 4.01 克 (0.01 摩尔) 溶液 15 毫升二甲基甲酰胺, 冷却到 0℃ 加入苯甲醛 1.27 克 (0.012 摩尔), 搅拌反应 8 小时, 然后加入化合物 (III) (X=I) 3.73 克 (0.01 摩尔) 搅拌反应 30 分钟, 加入醋酸乙酯 40 毫升和含 15% 氯化钠, 5% 碳酸氢钠混合水溶液 80 毫升, 搅拌 10 分钟, 分出有机层, 用饱和氯化钠水洗涤, 无水硫酸镁干燥, 过滤, 减压蒸去有机

溶剂，加入异丙醚 50 毫升搅拌得带黄色的化合物 (IV)

($R_1 = \text{HO}-\text{C}_6\text{H}_4-$ $R_2 = -\text{CH}_3$) 结晶 6.1 克, 其余的反应操作按实施例九, 得 YR-5 盐酸盐 2.56 克。HPLH 测定纯度为 97.2%。产物的 IR 和 ^1H NMR 分析与实施例十二相同。

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/CN04/001318

International filing date: 19 November 2004 (19.11.2004)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: CN
Number: 200310108979.6
Filing date: 28 November 2003 (28.11.2003)

Date of receipt at the International Bureau: 14 February 2005 (14.02.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☒ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☒ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.